PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-072646

(43)Date of publication of application: 21.03.2001

(51)Int.CI.

CO7C 69/653 CO8F 20/26 G02B 1/11 G02B 6/44

(21)Application number: 11-248676

(71)Applicant: TOPPAN PRINTING CO LTD

(22)Date of filing:

02.09.1999

(72)Inventor: OKUBO TORU

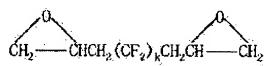
YOSHIHARA TOSHIAKI

(54) FLUORINE-CONTAINING POLYFUNCTIONAL (METH)ACRYLIC ACID ESTER AND MATERIAL HAVING LOW REFRACTIVE INDEX

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a new fluorine-containing polyfunctional (meth)acrylic acid ester exhibiting high surface hardness and low refractive index after crosslinking polymerization and useful as a raw material component of an antireflection film, a cladding material for optical fiber, etc.

SOLUTION: The objective compound is expressed by the formula: CH2 (OR1) CH(OR2)-Rf-CH(OR3)CH2(OR4) Rf is a fluoroalkyl group having ≥2 fluorine atoms; R1 to R4 are each hydroxy, (meth)acryloyl or CONHR5 [R5 is (meth) acryloyl or 2-(meth)acryloyloxyethyl], e.g. the compound of the formula: CH2= C(CH3)CONHCOOCH2CH(OCONHCOC CH (CH3)=CH2(CF2)k-CH2CH(OCONHCOC (CH3)=CH2)CH2OCONHCOC (CH3)=CH2. The fluorine-containing polyfunctional (meth)acrylic acid ester of formula, concretely the exemplified compound of formula can be produced by hydrolyzing a fluorine-containing diepoxide of formula in the presence of a catalyst to obtain a 1,2-diol of the formula: HOCH2 CH (OH)CH2(CF2)kCH2CH(OH)CH2OH and reacting the product with methacryloyl isocyanate of the formula: CH2=C(CH3)CONCO.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision

BEST AVAILABLE COPY

(19)日本国特許庁(JP)

-7

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001 — 72646

(P2001-72646A)

(43)公開日 平成13年3月21日(2001.3.21)

(51) Int.Cl. ⁷		識別記号	FΙ			テーマコード(参考)	
C07C	69/653		C07C 6	9/653		2H050	
C08F	20/26		C08F 2	0/26		2K009	
G 0 2 B	1/11		G 0 2 B	6/44	301	A 4H006	
	6/44	3 0 1		1/10		A 4J100	
			審査請求	未請求	請求項の数4	OL (全 6 頁)	
(21)出願番号		特願平11-248676	(71)出顧人	0000031	000003193		
				凸版印刷	的株式会社		
(22)出顧日		平成11年9月2日(1999.9.2)		東京都台	的東区台東1丁	15番1号	
			(72)発明者	大久保	透		
				東京都台	會東区台東1丁目	15番1号 凸版印	
				刷株式会	社内		
			(72)発明者	吉原 传	使昭		
				東京都台	9東区台東1丁目	15番1号 凸版印	
				刷株式会	会社内		
						最終質に続く	
					最終頁に続く		

(54) 【発明の名称】 含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルおよび低屈折材料

(57)【要約】

【課題】簡便な方法で合成可能な架橋重合後に高い表面 硬度と低屈折率を示す含フッ素多官能(メタ)アクリル 酸エステルおよび低屈折率材料を提供することを目的とする。

【解決手段】下記一般式(1)で示される含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルである。

 $CH_2(OR^1)CH(OR^2)-Rf-CH(OR^3)CH_2(OR^4)$ (1)

(R f はフッ素原子を2以上有するフルオロアルキル基を示す。R1、R2、R3、R4は水酸基または(メタ)アクリロイル基またはCONHR5基を示し、これらのうち少なくとも二つはCONHR5基である。R5は(メタ)アクリロイル基または2-(メタ)アクリロイルオキシエチル基を示す。)

【特許請求の節囲】

【請求項1】下記一般式(1)で表される含フッ素多官 CH, (OR^1) CH (OR^2) -Rf-CH (OR^3) CH, (OR^4)

能(メタ)アクリル酸エステル。

【化1】

(1)

(Rfはフッ素原子を2以上有するフルオロアルキル基 を示す。R1、R2、R3、R4は水酸基または(メタ)ア クリロイル基またはCONHR5基を示し、これらのう ち少なくとも二つはCONHRs基である。Rsは(メ タ) アクリロイル基または2-(メタ) アクリロイルオ キシエチル基を示す。)

【請求項2】前記一般式(1)において、R1、R2のう ち少なくとも一つが(メタ)アクリロイル基であり、且 つ、 R₃、R₄のうち少なくとも一つが(メタ)アクリ ロイル基であることを特徴とする請求項1記載の含フッ 素多官能(メタ)アクリル酸エステル。

【請求項3】前記一般式(1)において、Rfが炭素数 2~12の直鎖状あるいは分岐状フルオロアルキル基で あることを特徴とする請求項1または2記載の含フッ素 多官能(メタ)アクリル酸エステル。

【請求項4】前記一般式(1)で表される含フッ素多官 20 能(メタ)アクリル酸エステルを少なくとも有効成分と して含有する組成物を重合硬化して形成される低屈折材 料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、架橋重合後に高い 表面硬度と低屈折率を示し、反射防止膜や光ファイバー のクラッド材料等の原料成分として利用できる含フッ素 多官能(メタ)アクリル酸エステルおよび低屈折材料に 関する。

[0002]

【従来の技術】フッ素原子は大きな電気陰性度と小さな 分極率を有するため、フッ素-他原子間の結合は外界電 場による動的分極が小さく、フッ素原子を含む化合物は 低い屈折率を示す。近年、反射防止膜や光ファイバーの クラッド材料等の低屈折率材料として、このフッ素化合 物が盛んに応用されてきている。例えば、含フッ素(メ タ) アクリル酸エステル重合体、テトラフルオロエチレ ン重合体、フッ化ビニリデンとテロラフルオロエチレン の共重合体等の光ファイバーへの応用が報告されている 40 (特開昭59-4203号公報、特開昭59-9811

6号公報、特開昭59-147011号公報等参照)。 また、脂肪族環構造を有する非結晶パーフルオロ樹脂等 の溶媒可溶性の低屈折率含フッ素重合体の反射防止反射 防止フィルムへの応用が報告されている(特平6-18 705号公報、特平6-114023号公報等参照)。

10 しかし、これらの含フッ素化合物は非架橋性であるた め、重合体の表面硬度は低く、耐摩耗性、耐擦傷性に劣 るという欠点を有している。これに対し、含フッ素単官 能(メタ)アクリル酸エステルまたは含フッ素2官能 (メタ) アクリル酸エステルと、非含フッ素多官能 (メ タ) アクリル酸エステルを架橋重合させ、表面硬度を向 上させる試みがなされている(特昭58-105943 号公報、特昭62-199643号公報、特昭62-2 50047号公報等参照)。しかし、含フッ素単官能 (メタ) アクリル酸エステルと多官能 (メタ) アクリル

酸エステルは任意の割合で混合せず、また、含フッ素 2 官能(メタ)アクリル酸エステルは多官能(メタ)アク リル酸エステルと任意の割合で混合するもののフッ素含 有量を増やすと架橋密度が低下してしまう。これに対 し、2つ以上の官能基をもつ含フッ素アクリレートを合 成し、低屈折率と表面強度を両立する試みが報告されて いるが、生成物を精製するためにカラムを用いた煩雑な 分離操作が必要であるという問題点を有する (特平9-301925号公報、特平10-182558号公報等 参照)。

30 [0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記の技術 的課題を解決しようとするものであり、より簡便な方法 で合成可能な架橋重合後に高い表面硬度と低屈折率を示 す含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルおよび低 屈折率材料を提供することを目的とする。

[0004]

【課題を解決するための手段】前記課題を解決するため の請求項1記載の発明は、下記一般式(1)で示される 含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルである。

【化2】

$CH_2(OR^1)CH(OR^2)-Rf-CH(OR^3)CH_2(OR^4)$ (1)

(Rfはフッ素原子を2以上有するフルオロアルキル基 を示す。R1、R2、R3、R4は水酸基または(メタ)ア クリロイル基またはCONHR5基を示し、これらのう ち少なくとも二つはCONHR5基である。R5は(メ タ) アクリロイル基または2-(メタ) アクリロイルオ キシエチル基を示す。)

【0005】また、請求項2記載の発明は、前記一般式 50

(1) において、R1、R2のうち少なくとも一つが(メ タ) アクリロイル基であり、且つ、 R3、R4のうち少 なくとも一つが(メタ)アクリロイル基であることを特 徴とする請求項1記載の含フッ素多官能(メタ)アクリ ル酸エステルである。

【0006】また、請求項3記載の発明は、前記一般式 (1) において、Rfが炭素数2~12の直鎖状あるい は分岐状フルオロアルキル基であることを特徴とする請求項1または2記載の含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルである。

【0007】また、請求項4記載の発明は、前記一般式で(1)で表される含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルを少なくとも有効成分として含有する組成物を重合硬化して形成される低屈折材料である。

【発明の実施の形態】以下、本発明の実施の形態について詳細に説明する。前記一般式(1)で示される本発明の含フッ索多官能(メタ)アクリル酸エステルとして、例えば下記の一般式(2)及び一般式(3)で示される化合物が挙げられる。

[0009] [化3]

[0008]

CH₂=C (CH₃) CONHCOOCH₂CH (OCONHCOC (CH₃) = CH₂) CH₂ (CF₂)_k

 $-CH_2CH$ (OCONHCOC (CH₃) = CH₂) CH₂OCONHCOC (CH₃) = CH₂ (2)

CH₂=CHCOOCH₂CH (OCONHCOC (CH₃)=CH₂) CH₂ (CF₂)_k

 $-CH_2CH$ (OCONHCOC (CH₃) = CH₂) CH₂OOCCH=CH₂ (3)

【0010】上記一般式 (2) 及び (3) において、k は $2\sim1$ 2の整数であるが、屈折率を効果的に低減し、かつ優れた表面硬度を得るために $4\sim1$ 0 とするのが好 20 ましい。

【0011】本発明の含フッ素多官能(メタ)アクリル 酸エステルを合成する方法を以下に示す。前記一般式

(2) で示される含フッ素多官能(メタ) アクリル酸エ

ステル化合物は、下記一般式(4)で示される含フッ案 ジエポキシドを触媒存在下で加水分解し、下記一般式

(5)で示される1,2ジオールを生成させ、次に、この生成物を下記式(6)で示されるメタクリロイルイソシアネートと反応させることにより得られる

[0012]

【化4】

$$CH_2$$
— $CHCH_2(CF_2)_kCH_2CH$ — CH_2 (4)

$$HOCH_2CH(OH)CH_2(CF_2)_kCH_2CH(OH)CH_2OH$$
 (5)

$$CH_2=C(CH_3)CONCO$$
 (6)

【0013】さらに、前記一般式(2)で示される化合物の合成方法を詳細に説明する。

(a) 含フッ素ジエポキシドの加水分解

含フッ素ジエポキシドは加水分解により前記一般式

(5) に示す化合物を与える。原料仕込み比は含フッ素 40 ジエポキシド 1 molに対しH2 O 2 ~ 2 0 mol、好ましくは4 ~ 1 0 molである。また、反応を促進するために触媒が用いられ、例えば、ピリジン、イソキノリン、N,N ジメチルシクロヘキシルアミン、ピコリン、トリエチルアミン、トリブチルアミン、N,Nジメチルアニリン、ベンジルトリメチルアンモニウムクロライド、トリフェニルホスフィン、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、3フッ化ホウ素等が用いられる。触媒添加量は系により異なるが、原料混合物に対して、0.1~15重量%、好ましくは0.3~5重量%である。反応温度は系により 50

異なるが、好ましくは50℃~130℃である。反応時間は系により異なるが、好ましくは2~80時間である。生成物は触媒や過剰のH2Oを含むが、これらは各種処理により除去することが可能である。処理としては例えば、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ性水溶液による洗浄や、ジエチルエーテル等の溶媒を用い生成物を抽出したのち、有機相を硫酸マグネシウム等を用い脱水処理する操作等が挙げられる。

【0014】(b)前記(a)で得られる反応生成物と メタクリロイルイソシアネートの反応

ンジルトリメチルアンモニウムクロライド、トリフェニ 原料仕込み比は前記(a)で得られた反応生成物 1 mol に対し、メタクリロイルイソシアネート 4 ~ 5 mol 、好 に対し、メタクリロイルイソシアネート 4 ~ 5 mol 、好 ましくは 4 ~ 4 . 4 mol である。メタクリロイルイソシなるが、原料混合物に対して、 0 . 1 ~ 1 5 重量%、好 アネートのイソシア基はカルボニル基に隣接しているたましくは 0 . 3 ~ 5 重量%である。反応温度は系により 50 め反応性が極めて高く、常温において無触媒で前記反応

の生成物の水酸基と定量的に反応し前記一般式 (2) に示す化合物を与える。このため反応生成物は完全に4官能化されたものであり、分離操作を特に必要としない。なお、系中に過剰のメタクリロイルイソシアネートが存在する場合は、H2Oと反応させて不溶性の固体として容易に除去可能である。

【0015】次に、前記一般式(3)で示される化合物の合成方法について述べる。前記一般式(4)で示される含フッ素ジエポキシドをアクリル酸と開環反応させ、次に前記式(6)で示されるメタクリロキシイソシアネ 10ートと反応させることにより、前記一般式(3)で示される化合物が得られる。以下、合成方法についてさらに詳細に説明する。

【0016】(c) 含フッ素ジエポキシドとアクリル酸の反応

原料仕込み比はジエポキシド 1 mol に対し、アクリル酸 2. $0 \sim 1$ 0 mol、好ましくは 2. $0 \sim 4$. 0 mol である。反応温度は 4 0 \sim 2 0 0 $^{\circ}$ 、好ましくは 8 0 \sim 1 2 0 $^{\circ}$ である。反応時間は $1 \sim 4$ 8 時間、好ましくは

2~12時間である。触媒としては、例えばトリエチル アミン又はベンジルジメチルアミン等の3級アミン、テ トラエチルアンモニウムブロマイド又はテトラメチルア ンモニウムブロマイド等の4級アンモニウム塩等が挙げ られる。触媒添加量は、反応混合物全量中0.001~ 5 重量%、好ましくは 0.01~2.5 重量%である。 また、反応時の重合防止のために重合禁止剤、例えばハ イドロキノン、ハイドロキノンモノエチルエーテル又は tert-ブチルカテコール等を添加することが望ましい。 重合禁止剤の添加量は、反応混合物全量中 0.001~ 2重量%、好ましくは0.005~0.2重量%であ る。反応生成物は下記式 (7)~(9)に示す3種の異 性体の混合物である。生成物は触媒や重合禁止剤や過剰 のアクリル酸を含むが、これらは各種処理により除去す ることが可能である。処理としては例えば、炭酸水素ナ トリウム水溶液等のアルカリ性水溶液で洗浄する操作が 挙げられる。

[0017]

【化5】

CH₂=CHCOOCH₂CH (OH) CH₂ (CF₂)_kCH₂CH (OH) CH₂OOCCH=CH₂ (7)

 $HOCH_2CH(OCOCH=CH_2)CH_2(CF_2)_kCH_2CH(OH)CH_2OOCCH=CH_2$ (8)

 $HOCH_2CH(OCOCH=CH_2)CH_2(CF_2)_LCH_2CH(OCOCH=CH_2)CH_2OH$ (9)

【0018】(d)前記反応(c)の生成物とメタクリロイルイソシアネートの反応

原料仕込み比は前記反応(c)の生成物 1 mol に対し、メタクリロイルイソシアネート 2 ~ 3 mol、好ましくは 2 ~ 2. 2 mol である。上記反応(b)と同様に、反応生成物は完全に 4 官能化されたものであり、分離操作を特に必要としない。

【0019】本発明の上記含フッ素(メタ)アクリル酸エステルはそのまま架橋重合により硬化させて耐摩耗性、耐擦傷性に優れた途膜とすることができるが、硬化途膜にさらに良好な耐擦傷性を付与するために重合性不飽和基を有する化合物を添加することも可能である。重合性不飽和基を有する化合物としては、(メタ)アクリル酸エステル類、(メタ)アクリル酸オリゴエステルプレポリマー類、不飽和ニトリル類、不飽和アミド類、不飽和カルボン酸類、不飽和カルボン酸エステル類、カルボン酸ビニルエステル類が挙げられるが、特に(メタ)アクリル酸エステル類が好ましい。(メタ)アクリル酸エステルの具体例としては、トリメチロールプロパントリ(メタ)アクリレート、ジトリメチロールプロパンテリ(メタ)アクリレート、ジトリメチロールプロパンテ

トラ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールテト 30 ラ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトールへキ サ (メタ) アクリレート等が挙げられる。

[0020]

【実施例】以下、実施例について具体的に述べるが、本 発明は下記の実施例に限定されるものではない。

【0021】〈実施例1〉提拌機を備えたフラスコに、 含フッ素ジエポキシドCH2OCHCH2 (CF2) 8 CH 2 CHOCH2を0.01mol、H2Oを0.2mol、触媒 としてNaOHを0.001mol、溶媒としてテトラヒ ドロフラン20gを仕込み、油浴中100℃で4時間加 熱し加水分解反応を行った。続いて溶媒を除去し、生成 物をジエチルエーテルに溶解した後、H2Oを用いて3 回洗浄を行い、触媒を除去した。続いてエーテル層に硫 酸マグネシウムを加え12時間放置した後、硫酸マグネ シウムを適別、エーテルを除去し、下記式 (10)に示 した生成物を得た。

【0022】 【化6】 【0023】次に、攪拌機、温度計、滴下漏斗およびガス導入管を備えた三つロフラスコに、前記生成物をクロロホルム50mlに溶解したものを仕込み、氷温下でメタアクリロイルイソシアナート0.04molをクロロホルム20mlに溶解した溶液を、滴下漏斗から反応溶液の温

度が5℃を超えないように滴下した。滴下終了後氷冷のまま2時間攪拌した後、溶媒を減圧留去し、下記式(1)に示す生成物Aを得た。

[0024]

【化7】

 $CH_2=C(CH_3)CONHCOOCH_2CH(OCONHCOC(CH_3)=CH_2)CH_2(CF_2)_8$

 $-CH_2CH$ (OCONHCOC (CH₃) = CH₂) CH₂OCONHCOC (CH₃) = CH₂ (11)

【0025】生成物Aをメチルイソプチルケトンに5重 10 量%となるように溶解した後、開始剤としてイルガキュ ア184(商品名:チバーガイギー製)を添加し塗液を 調製した。この塗液をハードコートされたPET基材 に、重合硬化物の反射率が550nmで最低値をとるよ うにデイップコート法により塗布した後、120w/c mの高圧水銀ランプにより紫外線を180秒照射し、硬 化塗膜Aを得た。

【0026】<実施例2>提拌機、温度計、滴下漏斗およびガス導入管を備えた三つロフラスコに、含フッ素ジェポキシドCH2OCHCH2(CF2)8CH2CHOC

H2を0.01mol、アクリル酸0.03mol、テトラエチルアンモニウムブロマイド0.05g、tertーブチルカテコール0.05gを仕込み、油浴中で徐々に加熱して95~100℃とし、同温度で4時間撹拌した後、室温まで冷却した。得られた反応液を20mlのクロロホルムに溶解し、10%炭酸ナトリウム水溶液で3回、飽和食塩水で3回洗浄した。続いてクロロホルムを減圧留去し、下記式(12)~(14)に示す構造異性体の混合物を得た。

[0027]

20 【化8】

CH₂=CHCOOCH₂CH (OH) CH₂ (CF₂) ₈CH₂CH (OH) CH₂OOCCH=CH₂ (12)

 $HOCH_2CH(OCOCH=CH_2)CH_2(CF_2)_8CH_2CH(OH)CH_2OOCCH=CH_2$ (13)

HOCH₂CH (OCOCH=CH₂) CH₂ (CF₂) ₈CH₂CH (OCOCH=CH₂) CH₂OH (14)

【0028】次に、攪拌機、温度計、滴下漏斗およびガス導入管を備えた三つロフラスコに、前記式(12)~(14)に示す構造異性体の混合物をクロロホルム50mlに溶解したものを仕込み、氷温下でメタアクリロイルイソシアナート0.02molをクロロホルム10mlに溶解した溶液を、滴下漏斗から反応溶液の温度が5℃を超

【0028】次に、攪拌機、温度計、滴下漏斗およびガ 30 えないように滴下した。滴下終了後氷冷のまま2時間攪 ス導入管を備えた三つロフラスコに、前記式(12)~ 拌した後、溶媒を減圧留去し、下記式(15)~(1 (14)に示す構造異性体の混合物をクロロホルム50 7)で示される生成物Bを得た。

[0029]

【化9】

 CH_2 =CHCOOCH₂CH (OCONHCOC (CH₃)=CH₂) CH_2 (CF₂)₈

 $-CH_2CH(OCONHCOC(CH_3)=CH_2)CH_2OOCCH=CH_2$ (15)

 $CH_2=C$ (CH_3) $CONHCOOCH_2CH$ ($OCOCH=CH_2$) CH_2 (CF_2) $_8$

 $-CH_2CH$ (OCONHCOC (CH_3) = CH_2) CH_2OOCCH = CH_2 (16)

CH₂=C (CH₃) CONHCOOCH₂CH (OCOCH=CH₂) CH₂ (CF₂)₈

 $-CH_2CH(OCOCH=CH_2)CH_2OCONHCOC(CH_3)=CH_2$ (17)

【0030】生成物Bをメチルイソブチルケトンに5重 50 量%になるように溶解した後、開始剤としてイルガキュ

ア184 (商品名:チバーガイギー製)を添加し塗液を調製した。この塗液を用い、実施例1と同様の方法で、ハードコートされたPET基材上に硬化塗膜Bを形成した。

【0031】<比較例1>実施例2の中間生成物である前記式(12)~(14)に示す構造異性体の混合物をメチルイソブチルケトンに5重量%となるように溶解した後、開始剤としてイルガキュア184(商品名:チバーガイギー製)を添加し塗液を調製した。この塗液を用い、実施例1と同様の方法で、ハードコートされたPE 10 T基材上に硬化塗膜Cを形成した。

【0032】〈比較例2〉主鎖に環構造を有する従来の含フッ素脂肪族重合体であるサイトップ(商品名:旭硝子製)をパーフルオロオクタンに5重量%となるように溶解し塗液を調製した。この塗液をハードコートされたPET基材に、重合硬化後の反射率が最低になるようにデイップコート法により塗布した後、80℃で30分乾燥させ塗膜Dを形成した。実施例1~2および比較例1~2で得られた硬化塗膜A~Dについて以下の評価を行った。その評価結果を表1に記す。

【0033】〈反射率測定〉各硬化塗膜の裏面をツヤ消 し黒色塗料でベタ塗りした後、分光光度計(UV-40 00:日立製作所製)を用い反射率を測定した。スチー ルウール#0000を用い、各硬化塗膜の表面を250g/ cm^2 の圧力で擦過した後の表面状態の目視判定を行った。判定基準を、下記のA、B、Cで表した。A:全く傷がつかない。B:少々傷が認められる。C:膜が剥がれ落ちる。

〈鉛筆硬度試験〉鉛筆硬度試験機(モデルC221A: ヨシミツ精機製)を用い各塗膜の鉛筆硬度試験を行った。

[0034]

【表1】

	最低反射率(%)	耐擦傷性	鉛筆硬度
実施例1	1.8	Ä	3H
実施例2	1.5	Α	3H
比較例1	1.2	С	В
比較例2	1.1	С	В

[0035]

【発明の効果】本発明の含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルは合成後の精製が不要であるため、より簡単に得ることが可能である。また、該含フッ素多官能(メタ)アクリル酸エステルの架橋重合体は3次元網目20 構造をとるため、硬化塗膜は高い表面硬度を有し、耐擦傷性、耐摩耗性に優れ、高い表面硬度が要求される反射防止膜や光ファイバーのクラッド等の低屈折率材料として利用可能である。

フロントページの続き

Fターム(参考) 2H050 AB43Y AB44Y AB50Y 2K009 AA02 CC24 4H006 AA01 AA03 AB46 BM10 BM71 BN10 BT12

4J100 AM23P BB10P CA01 CA31 HA53 JA32 JA35 30